CLIPPEDIMAGE= JP407110469A

PAT-NO: JP407110469A

DOCUMENT-IDENTIFIER: JP 07110469 A

TITLE: LIQUID CRYSTAL DISPLAY ELEMENT AND ITS

PRODUCTION

PUBN-DATE: April 25, 1995

INVENTOR-INFORMATION:

NAME

HASEBE, HIROSHI TAKATSU, HARUYOSHI KOBAYASHI, SHUNSUKE

IIMURA, YASUFUMI

ASSIGNEE-INFORMATION:

NAME

COUNTRY

DAINIPPON INK & CHEM INC

N/A

APPL-NO: JP05299761

APPL-DATE: November 30, 1993

INT-CL (IPC): G02F001/1333;C09K019/38

;G02F001/13

ABSTRACT:

PURPOSE: To provide liquid crystal display

having same characteristics as a liquid crystal display element having uniform orientation of the liquid crystal and a large pretilt angle.

CONSTITUTION: A liquid crystal/polymer composite body is disposed between two substrates at least one of which is transparent. The substrates have transparent electrodes subjected to orientation treatment and the angle between the orientation directions on the two substrates is 180-270&deq;. The liquid crystal/ polymer composite body contains a nematic liquid crystal and a polymer material of a chiral material and a diacrylate compd. having a liquid crystal skeleton. Further, the liquid crystal/polymer composite body contains liquid crystal molecules oriented along the interface of the polymer and the liquid crystal, and the liquid crystal molecules are tilted by 2-50° angle to the substrate plane.

COPYRIGHT: (C) 1995, JPO

er than the solubility in the nematic liquid crystal 6 and the dichromatic dyes 7

### (19)日本国特許庁(JP)

# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

# 特開平7-110469

(43)公開日 平成7年(1995)4月25日

(51) Int.Cl. <sup>6</sup>		識別記号	庁内整理番号	FΙ	技術表示箇所
G02F	1/1333				
C09K	19/38		9279-4H		
G 0 2 F	1/13	500			

## 審査請求 未請求 請求項の数10 OL (全 18 頁)

	A. A		
(21)出願番号	<b>特顧平5-299761</b>	(71)出顧人	000002886
			大日本インキ化学工業株式会社
(22)出顧日	平成5年(1993)11月30日		東京都板橋区坂下3丁目35番58号
		(72)発明者	長谷部 浩史
(31)優先権主張番号	特顧平5-202369		埼玉県北足立郡伊奈町寿3-78
(32)優先日	平5 (1993) 8月16日	(72)発明者	高津 晴義
(33)優先権主張国	日本 (JP)		東京都小平市仲町500-14
		(72)発明者	小林 駿介
			東京都練馬区西大泉3-13-40
		(72)発明者	飯村 靖文
			埼玉県朝霞市宮戸2-8-34
		(74)代班人	弁理士 高橋 勝利

## (54) 【発明の名称】 液晶表示素子及びその製造方法

# (57)【要約】

【構成】 配向処理を施した透明電極を有する少なくとも一方が透明な2枚の基板であって、2枚の基板上の配向方向が180~270°の範囲にある基板間に、液晶/高分子複合体を有し、該液晶/高分子複合体が、ネマチック液晶およびカイラル物質と液晶性骨格を有するジアクリレート化合物との重合体を含有し、該液晶/高分子複合体中に、該重合体と液晶との界面に沿って配向する液晶分子を含有し、かつ、基板面に対し2~50°の範囲で傾斜している液晶分子を含有することを特徴とする液晶表示素子とその製造方法。

【効果】 液晶の配向状態が均一で、且つ高いプレチルト角を持った液晶表示素子と同様の特性を有する液晶表示が可能になる。

## 【特許請求の範囲】

【請求項1】 配向処理を施した透明電極を有する少なくとも一方が透明な2枚の基板であって、2枚の基板上の配向方向が180~270°の範囲にある基板間に、液晶/高分子複合体を有し、該液晶/高分子複合体が、ネマチック液晶およびカイラル物質と液晶性骨格を有するジアクリレート化合物との重合体を含有し、該液晶/\*

\*高分子複合体中に、該重合体と液晶との界面に沿って配向する液晶分子を含有し、かつ、基板面に対し2~50 の範囲で傾斜している液晶分子を含有することを特徴とする液晶表示素子。

【請求項2】 液晶性骨格を有するジアクリレート化合物が

【化1】

$$CH_2=CZCOO-(CH_2)_mD-A$$
 $-X-B$  $-(CH_2)_n-OCOCZ=CH_2$ 

(式中、 【化2】

は各々独立的に、

【化3】

を表し、XまたはYは各々独立的に、単結合、一CH2 CH2-、一OCO-、一COO-、一CH2O-、一O CH2-または一C=C-を表し、DまたはEは各々独立的に単結合、エステル結合、エーテル結合を表し、Z は水素原子またはメチル基を表し、mまたはnは各々独立的に0~6の整数を表し、pは0または1の整数を表し、pは0または1の整数を表し、9は0、1または2の整数を表し、シクロへキサン環はトランスーシクロへキサン環を表す。)で表される化合物であることを特徴とする請求項1記載の液晶表示素子。 ※【請求項3】 液晶性骨格を有するジアクリレート化合物が、ネマチック液晶およびカイラル物質に、1~20 重量%の範囲で存在することを特徴とする請求項1記載の液晶表示素子。

【請求項4】 配向処理を施した透明電極を有する少なくとも一方が透明な2枚の基板であって、2枚の基板上の配向方向が180~270°の範囲にある基板間に、ネマチック液晶およびカイラル物質と液晶性骨格を有するジアクリレート化合物とを含有する液晶/高分子複合体形成材料を挟持し、該ネマチック液晶およびカイラル物質を配向させた後、該液晶/高分子複合体形成材料に電圧を印加させながら、活性光線を照射し、液晶性骨格を有するジアクリレート化合物を重合させることを特徴とする請求項1記載の液晶表示素子の製造方法。

【請求項5】 用いる印加電圧が0.5~50Vの範囲 にあることを特徴とする請求項4記載の液晶表示素子の 製造方法。

【請求項6】 液晶性骨格を有するジアクリレート化合物が、

※30 【化4】

$$CH_2=CZCOO-(CH_2)_mD-(A)-X-(B)-(Y-(C))_pE(CH_2)_n-OCOCZ=CH_2$$

(式中、

【化5】

は各々独立的に、

[4:6]

を表し、XまたはYは各々独立的に、単結合、-CH2 CH2-、-OCO-、-COO-、-CH2O-、-O CH2-または-C≡C-を表し、DまたはEは各々独 立的に単結合、エステル結合、エーテル結合を表し、Z★ ★は水素原子またはメチル基を表し、mまたはnは各々独立的に0~6の整数を表し、pは0または1の整数を表し、pは0または1の整数を表し、リクロヘキサン環はトランスーシクロヘキサン環を表す。)で表される化合物であることを特徴とする請求項4記載の液晶表示素子の製造方法。

40 【請求項7】 液晶性骨格を有するジアクリレート化合物が、ネマチック液晶およびカイラル物質に、1~20重量%の範囲で存在することを特徴とする請求項4記載の液晶表示素子の製造方法。

【請求項8】 一般式(a)

$$CH_2 = CZ^1COOCH_2 - COO - COO - CH_2CH_2OCOCZ^2 = CH_2$$
 (a)

【化7】

(式中、Z<sup>1</sup>及びZ<sup>2</sup>はそれぞれ独立的に、水素原子また ☆【請求項9】 一般式(b) はメチル基を表す。)で表される化合物。 ☆50 【化8】

$$\begin{array}{c} 3 \\ \text{CH}_2 = \text{CZ}^1 \text{COOCH}_2 \text{CH}_2 & \text{CD} \\ -\text{OCO} - \text{H} \\ -\text{COO} - \text{CH}_2 \text{CH}_2 \text{OCOCZ}^2 = \text{CH}_2 \\ \end{array}$$
 (b)

(式中、Z<sup>1</sup>及びZ<sup>2</sup>はそれぞれ独立的に、水素原子また \*【請求項10】 一般式(c) はメチル基を表す。)で表される化合物。 \_\_\_\_ \* \_\_【化9】

(式中、 $Z^1$ 及び $Z^2$ はそれぞれ独立的に、水素原子またはメチル基を表す。)で表される化合物。

### 【発明の詳細な説明】

### [0001]

【産業上の利用分野】本発明は、液晶表示素子とその製造方法に関し、さらに詳しくは、配向制御方法を改良した液晶表示素子とその製造方法に関する。

### [0002]

【従来の技術】現在、工業的に製造されているツイステッドネマチック(TN)型液晶表示装置、スーパーツイステッドネマチック(STN)型液晶表示装置、アクティブマトリックス(AM)型液晶表示装置の配向膜としては、基板上に被覆したポリイミドの薄膜を一方向にラビングしたものが広く用いられている。

【0003】しかし、この方法で作製したポリイミド配向膜のプレチルト角は、配向膜の作製条件、膜厚、ラビング布、ラビングの強さ、さらには液晶材料の種類によって大きく影響を受けるという欠点があった。この傾向は4度以上の高いプレチルト角を得ようとしたとき顕著になり、特に高いプレチルト角が必要なSTN型液晶表示装置を製造する際、大きな問題となっていた。

【0004】これを解決する手段としては、フィリップ・ジェー・ボス (Phillip J. Bos)等により、1993年度エス・アイ・ディー・ダイジェスト (SID Digest '93)877頁において、光重合性材料と液晶材料からなる組成物を、配向処理を施した2枚の電極間に封入し、前記組成物に電圧を印加しながら紫外線を照射して光重合性材料を重合硬化させることにより、高いプレチルト角を持った液晶表示素子と同様の特性を有する液晶表示素子の製造方法が報告されている。

【0005】しかし、上記製造方法に用いられた光重合性材料は、液晶材料との相溶性が悪く、紫外線を照射した際に誘起される液晶材料と光重合性材料との相分離過程において形成されるボリマーのネットワークが液晶材料の配向を乱してしまい、均一な配向状態が得られないという欠点があった。

## [0006]

【発明が解決しようとする課題】本発明が解決しようとする課題は、液晶材料の配向状態を均一で、且つ高いプレチルト角を有する液晶表示素子と同様の特性を備えた液晶表示素子及びその製造方法を提供することにある。 【0007】

【課題を解決するための手段】本発明者らは上記課題を解決するために、鋭意研究を行った結果、本発明に至っ※50

※た。

【0008】すなわち、本発明は上記課題を解決するために、配向処理を施した透明電極を有する少なくとも一 方が透明な2枚の基板であって、2枚の基板上の配向方向が180~270°の範囲にある基板間に、液晶/高分子複合体を有し、該液晶/高分子複合体が、ネマチック液晶およびカイラル物質と液晶性骨格を有するジアクリレート化合物との重合体を含有し、該液晶/高分子複合体中に、該重合体と液晶との界面に沿って配向する液晶分子を含有し、かつ、基板面に対し2~50°の範囲で傾斜している液晶分子を含有することを特徴とする液晶表示素子を提供する。

【0009】本発明の液晶表示素子は、例えば、次の製造方法に従って製造することができる。すなわち、配向処理を施した透明電極を有する少なくとも一方が透明な2枚の基板であって、2枚の基板上の配向方向が180~270°の範囲にある基板間に、ネマチック液晶およびカイラル物質と液晶性骨格を有するジアクリレート化合物とを含有する液晶/高分子複合体形成材料を挟持し、該ネマチック液晶およびカイラル物質を配向させた後、該液晶/高分子複合体形成材料に電圧を印加させながら、活性光線を照射し、液晶性骨格を有するジアクリレート化合物を重合させる方法。

60 【0010】本発明で使用するネマチック液晶はネマチック液晶以外の物質も含んでいてもよく、通常この技術分野で液晶材料と認識されるものであればよく、そのうち正の誘電率異方性を有するものが好ましい。

【0011】本発明で使用するネマチック液晶は、以下に示した液晶化合物群から選ばれた1種以上の化合物からなる配合組成物が好ましく、液晶材料の特性、すなわち、等方性液体と液晶の相転移温度、融点、粘度、Δε(誘電率異方性)、Δn(屈折率異方性)を改善することを目的として適宜選択、配合して用いることができる。

【0012】上記液晶化合物としては、例えば、4-置換安息香酸フェニルエステル、4-置換シクロヘキサンカルボン酸4'-置換フェニルエステル、4-置換シクロヘキサンカルボン酸4'-置換ビフェニルエステル、4-(4-置換シクロヘキサンカルボニルオキシ)安息香酸4-置換フェニルエステル、4-(4-置換シクロヘキシル)安息香酸4'-置換シクロヘキシルン安息香酸4'-置換シクロヘキシルエステル、4-置換4'-置換シクロヘキサン、4-置換4'-置換ターフェニ

ル、4-置換ビフェニル4'-置換シクロヘキサン、2 - (4- 置換フェニル) - 5 - 置換ピリジン等を挙げる ことができる。特に好ましいのは、これらの化合物の中 でも、少なくとも分子の一方の末端にシアノ基を有する 化合物である。

【0013】本発明で使用するカイラル物質としては、 例えば、光学活性基としてコレステリル基を有するペラ ルゴン酸コレステロール、ステアリン酸コレステロー ル、光学活性基として2-メチルブチル基を有する「C B-15」、「C-15」(以上、ビー・ディー・エイ\*10

\*チ(BDH)社製)、「S1082」(メルク社製)、 「CM-19」、「CM-20」、「CM」(チッソ社 製)、光学活性基として1-メチルヘプチル基を有する 「S811」(メルク社製)、「CM-21」、「CM -22」(以上、チッソ社製)を挙げることができる。 【0014】本発明で用いる液晶性骨格を有するジアク リレート化合物は、必ずしも単体として液晶性を発現し なくてもよく、

[0015]

【化10】

$$CH_2 = CZCOO - (CH_2)_mD - (A) - X - (B) - (Y - (C))_D + (CH_2)_n - OCOCZ = CH_2$$

20

【0016】(式中、

[0017]

【化11】

【0018】は各々独立的に、

[0019]

【化12】

【0020】を表し、XまたはYは各々独立的に、単結 合、-CH2CH2-、-OCO-、-COO-、-CH 2O-、-OCH2-または-C≡C-を表し、Dまたは Eは各々独立的に単結合、エステル結合、エーテル結合 を表し、Zは水素原子またはメチル基を表し、mまたは nは各々独立的に0~6の整数を表し、pは0または1 30 の整数を表し、qは0、1または2の整数を表し、シク ロヘキサン環はトランスーシクロヘキサン環を表す。) で表される化合物を用いることができる。

【0021】また、これらの液晶性骨格を有するジアク リレート化合物は、上記一般式において、Zが互いに同 一であっても、異なっていてもよい。さらに、好ましい ものとしては、下記に示す化合物が挙げられる。

[0022]

【化13】

$$\mathsf{CH_2} \!\!=\!\! \mathsf{CZCOO}\text{-}\!\left(\mathsf{CH_2}\right)_{\mathsf{m}} \!\!-\!\!\left\langle\mathsf{H}\right\rangle \!\!-\!\!\left\langle\mathsf{H}\right\rangle \!\!-\!\!\left\langle\mathsf{CH_2}\right)_{\mathsf{n}} \!\!-\!\! \mathsf{OCOCZ} \!\!=\!\! \mathsf{CH_2}$$

×

$$CH_2 = CZCOO - (CH_2)_m - OOO - (CH_2)_n - OCOCZ = CH_2$$

[0025] ★ ★【化15】

CH2=CZCOO-(CH2)m-

 $CH_2=CZCOO-\{H\}-\{H\}-OCOCZ=CH_2\}$ 

$$CH_2=CZCOO- H$$
-OCOCZ= $CH_2$ 

$$\mathsf{CH_2} \! = \! \mathsf{CZCOO} \! - \! \left( \mathsf{H} \right) \! - \! \left( \!\!\! \right) \! - \! \left( \!\!\! \right) \! - \! \mathsf{OCOCZ} \! = \! \mathsf{CH_2}$$

【0023】(上記式中、Zは水素原子またはメチル基 を表し、シクロヘキサン環はトランスーシクロヘキサン

(6) 10 CH2 = CZCOO-(CH2)m-O-(O)-(O)-(O-O-(CH2)a-OCOCZ=CH2 CH2=CZCOO-(CH2)m-O-(O-COO-(O-COO-(CH2)n-OCOCZ=CH2  $\mathsf{CH_2} = \mathsf{CZCOO} - (\mathsf{CH_2})_{\mathsf{m}} - \mathsf{O} - (\mathsf{O}) - (\mathsf{COO} - \mathsf{O}) - (\mathsf{CH_2})_{\mathsf{n}} - \mathsf{OCOCZ} = \mathsf{CH_2}$  $CH_2 = CZCOO - (CH_2)_m - O - (O) - OCO - (O) - O - (CH_2)_n - OCOCZ = CH_2$  $CH_2 = CZCOO - (CH_2)_m - O - (CH_2)_m - OCO - (H) - COO - (CH_2)_m - OCOCZ = CH_2$  $CH_2 = CZCOO - (CH_2)_m - O - (H) - (H) - (H) - O - (CH_2)_n - OCOCZ = CH_2$  $CH_2 = CZCOO - (CH_2)_m - O - (H) - (O) - O - (CH_2)_n - OCOCZ = CH_2$ CH2=CZCOO-(CH2)m-O-(H)-COO-(O)-(O)-O-(CH2)n-OCOCZ=CH2 【0030】(上記式中、乙は水素原子またはメチル基 \*表す。) を表し、mまたはnは各々独立的に1、3または5を表 20 【0031】 し、シクロヘキサン環はトランスーシクロヘキサン環を\* 【化19】 CH<sub>2</sub>=CZCOO-(CH<sub>2</sub>)<sub>m</sub>-(O)-(OH<sub>2</sub>)<sub>n</sub>-OCOCZ=CH<sub>2</sub>  $CH_2 = CZCOO - (CH_2)_m - (H) - (CH_2)_n - OCOCZ = CH_2$ CH<sub>2</sub>=CZCOO-(CH<sub>2</sub>)<sub>m</sub>-(O)-COO-(O)-O-(CH<sub>2</sub>)<sub>n</sub>-OCOCZ=CH<sub>2</sub>  $\texttt{CH}_2 = \texttt{CZCOO-}(\texttt{CH}_2)_{\texttt{m}} - \overline{\left\langle \texttt{H} \right\rangle} - \overline{\left\langle \texttt{O} \right\rangle} - \texttt{O-}(\texttt{CH}_2)_{\texttt{n}} - \texttt{OCOCZ} = \texttt{CH}_2$  $CH_2 = CZCOO - (CH_2)_m - OOCZ = CH_2$ 【0032】(上記式中、Zは水素原子またはメチル基 ※ン環を表す。) を表し、mは2、4または6を表し、nは1、3または [0033] 5を表し、シクロヘキサン環はトランスーシクロヘキサ※ 【化20】  $CH_2 = CZCOO - (CH_2)_m - O - (O) - (CH_2)_n - OCOCZ = CH_2$ 

1.

 $CH_2 = CZCOO - (CH_2)_m - O - (H) - (CH_2)_n - OCOCZ = CH_2$ 

 $CH_2 = CZCOO - (CH_2)_m - Q - (CH_2)_n - QCOCZ = CH_2$ 

【0034】(上記式中、Zは水素原子またはメチル基  $\star 6$ を表し、シクロヘキサン環はトランスーシクロヘキサを表し、mは1、3または5を表し、nは2、4または $\star 50$  ン環を表す。)

11

[0035]

\* \*【化21】 CH2=CZCOO-(CH2)m-(〇)-(〇)-(O-(CH2)m-OCOCZ=CH2

CH2=CZCOO-(CH2)m-(O)-COO-(O)-COO-(CH2)m-OCOCZ=CH2

 $\mathsf{CH_2} \! = \! \mathsf{CZCOO} \! - \! (\mathsf{CH_2})_{\mathfrak{m}} \! - \! ( \!\!\! \bigcirc \!\!\! ) \!\!\! - \! \mathsf{COO} \! - \! ( \!\!\! \bigcirc \!\!\! ) \!\!\! - \! \mathsf{O} \!\!\! - \! \mathsf{O} \!\!\! - \! \mathsf{(CH_2)_n} \!\!\! - \! \mathsf{OCOCZ} \! = \! \mathsf{CH_2}$ 

 $\texttt{CH}_2 = \texttt{CZCOO-(CH}_2)_m - \textcircled{O} - \texttt{OCO} - \textcircled{O} - \texttt{OO} - \textcircled{O} - \texttt{O-(CH}_2)_n - \texttt{OCOCZ} = \texttt{CH}_2$ 

CH2=CZCOO-(CH2)m-(O)-OCO-(H)-COO-(O)-O-(CH2)n-OCOCZ=CH2

 $\mathsf{CH_2} \! = \! \mathsf{CZCOO} \! - \! (\mathsf{CH_2})_{\mathsf{m}} \! - \! \left\langle \mathsf{H} \right\rangle \! - \! \left\langle \mathsf{H} \right\rangle \! - \! \left\langle \mathsf{H} \right\rangle \! - \! \mathsf{O} \! - \! (\mathsf{CH_2})_{\mathsf{n}} \! - \! \mathsf{OCOCZ} \! = \! \mathsf{CH_2}$ 

 $CH_2$ -CZCOO- $(CH_2)_m$ -(H)-(O)-O- $(CH_2)_n$ -OCOCZ- $CH_2$ 

CH2=CZCOO-(CH2)m-(H)-COO-(O)-(O)-O-(CH2)n-OCOCZ=CH2

【0036】(上記式中、Zは水素原子またはメチル基 ※ン環を表す。) を表し、mは2、4または6を表し、nは1、3または 【0037】 5を表し、シクロヘキサン環はトランスーシクロヘキサ※ 【化22】 CH₂= CZCOO-(CH₂)<sub>m</sub>-O-(○)-COO-(○)-(CH₂)<sub>n</sub>-OCOCZ=CH₂

CH2=CZCOO-(CH2)m-O-(O)-COO-(O)-(CH2)n-OCOCZ=CH2

CH2-CZCOO-(CH2)m-O-(H)-COO-(O)-(CH2)n-OCOCZ-CH2

【0038】(上記式中、Zは水素原子またはメチル基 ★ン環を表す。)を表し、mは1、3または5を表し、nは2、4または 【0039】6を表し、シクロヘキサン環はトランスーシクロヘキサ★40 【化23】

CH<sub>2</sub>= CZCOO-{(())-C≡C-{(())-OCOCZ=CH<sub>2</sub>

13

CH2=CZCOO-(-C)-C=C-(-C)-(-C)-OCOCZ=CH2

 $\mathsf{CH_2} \!\!=\! \mathsf{CZCOO}\!\!-\!\!\!\left\langle \mathsf{H} \right\rangle \!\!-\! \mathsf{CH_2CH_2} \!\!-\!\!\!\left\langle \mathsf{H} \right\rangle \!\!-\! \mathsf{OCOCZ}\!\!-\!\! \mathsf{CH_2}$ 

 $CH_2 = CZCOO - H - CH_2CH_2 - OCOCZ = CH_2$ 

CH2=CZCOO-(O)-CH2CH2-(O)-(O)-OCOCZ=CH2

CH2=CZCOO-(()-CH2CH2-(H)-(H)-OCOCZ=CH2

CH2=CZCOO-(H)-CH2O-(H)-OCOCZ=CH2

CH2=CZCOO-(H)-CH2O-(O)-OCOCZ=CH2

CH2=CZCOO-(O)-CH2O-(O)-OCOCZ-CH2

CH<sub>2</sub>=CZCOO-O-CH<sub>2</sub>O-(H)-OCOCZ=CH<sub>2</sub>

【0040】(上記式中、Zは水素原子またはメチル基 \*【0041】を表し、シクロヘキサン環はトランスーシクロヘキサン 30 【化24】環を表す。) \*

 $\begin{array}{c} 1 \ 5 \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m \cdot \text{O-} \bigcirc - \text{C} = \text{C-} \bigcirc - \text{O-}(\text{CH}_2)_n \cdot \text{OCCZ} = \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m \cdot \text{O-} \bigcirc - \text{C} = \text{C-} \bigcirc - \text{O-}(\text{CH}_2)_n \cdot \text{OCCCZ} = \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m \cdot \text{O-} \bigcirc - \text{CH}_2 \text{CH}_2 - \bigcirc - \text{O-}(\text{CH}_2)_n \cdot \text{OCOCZ} = \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m \cdot \text{O-} \bigcirc - \text{CH}_2 \text{CH}_2 - \bigcirc - \text{O-}(\text{CH}_2)_n \cdot \text{OCOCZ} = \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m \cdot \text{O-} \bigcirc - \text{CH}_2 \text{CH}_2 - \bigcirc - \text{O-}(\text{CH}_2)_n \cdot \text{OCOCZ} = \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m \cdot \text{O-} \bigcirc - \text{CH}_2 \text{CH}_2 - \bigcirc - \text{O-}(\text{CH}_2)_n \cdot \text{OCOCZ} = \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m \cdot \text{O-} \bigcirc - \text{CH}_2 \text{O-} \bigcirc - \text{O-}(\text{CH}_2)_n \cdot \text{OCOCZ} = \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m \cdot \text{O-} \bigcirc - \text{H} - \text{CH}_2 \text{O-} \bigcirc - \text{O-}(\text{CH}_2)_n \cdot \text{OCOCZ} = \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m \cdot \text{O-} \bigcirc - \text{CH}_2 \text{O-} \bigcirc - \text{O-}(\text{CH}_2)_n \cdot \text{OCOCZ} = \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m \cdot \text{O-} \bigcirc - \text{CH}_2 \text{O-} \bigcirc - \text{O-}(\text{CH}_2)_n \cdot \text{OCOCZ} = \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m \cdot \text{O-} \bigcirc - \text{CH}_2 \text{O-} \bigcirc - \text{O-}(\text{CH}_2)_n \cdot \text{OCOCZ} = \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m \cdot \text{O-} \bigcirc - \text{CH}_2 \text{O-} \bigcirc - \text{O-}(\text{CH}_2)_n \cdot \text{OCOCZ} = \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m \cdot \text{O-} \bigcirc - \text{CH}_2 \text{O-} \bigcirc - \text{O-}(\text{CH}_2)_n \cdot \text{OCOCZ} = \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m \cdot \text{O-} \bigcirc - \text{CH}_2 \text{O-} \bigcirc - \text{O-}(\text{CH}_2)_n \cdot \text{OCOCZ} = \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m \cdot \text{O-} \bigcirc - \text{CH}_2 \text{O-} \bigcirc - \text{O-}(\text{CH}_2)_n \cdot \text{OCOCZ} = \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m \cdot \text{O-} \bigcirc - \text{CH}_2 \text{O-} \bigcirc - \text{CH}_2 \text{O-}(\text{CH}_2)_n \cdot \text{OCOCZ} = \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m \cdot \text{O-} \bigcirc - \text{CH}_2 \text{O-} \bigcirc - \text{CH}_2 \text{O-}(\text{CH}_2)_n \cdot \text{OCOCZ} = \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m \cdot \text{O-} \bigcirc - \text{CH}_2 \text{O-} \bigcirc - \text{CH}_2 \text{O-} \bigcirc - \text{CH}_2 \text{O-}(\text{CH}_2)_n \cdot \text{OCOCZ} = \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m \cdot \text{O-} \bigcirc - \text{CH}_2 \text{O-} \bigcirc - \text{CH}_2 \text{O-} \bigcirc - \text{CH}_2 \text{O-}(\text{CH}_2)_n \cdot \text{OCOCZ} = \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH$ 

【0042】(上記式中、Zは水素原子またはメチル基 \*表す。) を表し、mまたはnは各々独立的に1、3または5を表 【0043】 し、シクロヘキサン環はトランスーシクロヘキサン環を\* 【化25】

 $\begin{array}{c} \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m - \bigcirc - \text{C} = \text{C} - \bigcirc - \text{(CH}_2)_n - \text{OCOCZ} = \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m - \bigcirc - \text{C} = \text{C} - \bigcirc - \bigcirc - \text{(CH}_2)_n - \text{OCOCZ} = \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m - \bigcirc + \bigcirc - \text{CH}_2 \text{CH}_2 - \bigcirc - \text{(CH}_2)_n - \text{OCOCZ} = \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m - \bigcirc + \bigcirc - \text{CH}_2 \text{CH}_2 - \bigcirc - \bigcirc - \text{(CH}_2)_n - \text{OCOCZ} = \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m - \bigcirc - \text{CH}_2 \text{CH}_2 - \bigcirc - \bigcirc - \text{(CH}_2)_n - \text{OCOCZ} = \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m - \bigcirc - \text{CH}_2 \text{CH}_2 - \bigcirc + \bigcirc - \text{(CH}_2)_n - \text{OCOCZ} = \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m - \bigcirc + \bigcirc - \text{CH}_2 \text{O} - \bigcirc - \text{(CH}_2)_n - \text{OCOCZ} = \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m - \bigcirc - \text{CH}_2 \text{O} - \bigcirc - \text{(CH}_2)_n - \text{OCOCZ} = \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m - \bigcirc - \text{CH}_2 \text{O} - \bigcirc - \text{(CH}_2)_n - \text{OCOCZ} = \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m - \bigcirc - \text{CH}_2 \text{O} - \bigcirc - \text{(CH}_2)_n - \text{OCOCZ} = \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m - \bigcirc - \text{CH}_2 \text{O} - \bigcirc - \text{(CH}_2)_n - \text{OCOCZ} = \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m - \bigcirc - \text{CH}_2 \text{O} - \bigcirc - \text{(CH}_2)_n - \text{OCOCZ} = \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m - \bigcirc - \text{CH}_2 \text{O} - \bigcirc - \text{(CH}_2)_n - \text{OCOCZ} = \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m - \bigcirc - \text{CH}_2 \text{O} - \bigcirc - \text{(CH}_2)_n - \text{OCOCZ} = \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m - \bigcirc - \text{CH}_2 \text{O} - \bigcirc - \text{(CH}_2)_n - \text{OCOCZ} = \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m - \bigcirc - \text{CH}_2 \text{O} - \bigcirc - \text{(CH}_2)_n - \text{OCOCZ} = \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m - \bigcirc - \text{CH}_2 \text{OCOCZ} = \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m - \bigcirc - \text{CH}_2 \text{OCOCZ} = \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m - \bigcirc - \text{CH}_2 \text{OCOCZ} = \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m - \bigcirc - \text{CH}_2 \text{OCOCZ} = \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m - \bigcirc - \text{CH}_2 \text{OCOCZ} = \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m - \bigcirc - \text{CH}_2 \text{OCOCZ} = \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m - \bigcirc - \text{CH}_2 \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 = \text{CZCOO-}(\text{CH}_2)_m - \bigcirc - \text{CH}_2 \\$ 

【0044】(上記式中、Zは水素原子またはメチル基 \*表す。) を表し、mまたはnは各々独立的に2、4または6を表 【0045】 し、シクロヘキサン環はトランスーシクロヘキサン環を\* 【化26】

17

2 0

CH<sub>2</sub>=CZCOO-(CH<sub>2</sub>)<sub>m</sub>-O-(O-C=C-(O-(CH<sub>2</sub>)<sub>n</sub>-OCOCZ=CH<sub>2</sub>

CH<sub>2</sub>=CZCOO-(CH<sub>2</sub>)<sub>m</sub>-O-(H-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-(H-(CH<sub>2</sub>)<sub>n</sub>-OCOCZ=CH<sub>2</sub>

CH<sub>2</sub>=CZCOO-(CH<sub>2</sub>)<sub>m</sub>-O-(H-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-(H-(CH<sub>2</sub>)<sub>n</sub>-OCOCZ=CH<sub>2</sub>

CH<sub>2</sub>=CZCOO-(CH<sub>2</sub>)<sub>m</sub>-O-(H-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-(O-(CH<sub>2</sub>)<sub>n</sub>-OCOCZ=CH<sub>2</sub>

CH<sub>2</sub>=CZCOO-(CH<sub>2</sub>)<sub>m</sub>-O-(O-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-(O-(CH<sub>2</sub>)<sub>n</sub>-OCOCZ=CH<sub>2</sub>

CH<sub>2</sub>=CZCOO-(CH<sub>2</sub>)<sub>m</sub>-O-(O-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-(H)-(H)-(CH<sub>2</sub>)<sub>n</sub>-OCOCZ=CH<sub>2</sub>

CH<sub>2</sub>=CZCOO-(CH<sub>2</sub>)<sub>m</sub>-O-(H-CH<sub>2</sub>O-(H)-(CH<sub>2</sub>)<sub>n</sub>-OCOCZ=CH<sub>2</sub>

CH<sub>2</sub>=CZCOO-(CH<sub>2</sub>)<sub>m</sub>-O-(H-CH<sub>2</sub>O-(O-(CH<sub>2</sub>)<sub>n</sub>-OCOCZ=CH<sub>2</sub>

CH<sub>2</sub>=CZCOO-(CH<sub>2</sub>)<sub>m</sub>-O-(H-CH<sub>2</sub>O-(O-(CH<sub>2</sub>)<sub>n</sub>-OCOCZ=CH<sub>2</sub>

CH<sub>2</sub>=CZCOO-(CH<sub>2</sub>)<sub>m</sub>-O-(H-CH<sub>2</sub>O-(O-(CH<sub>2</sub>)<sub>n</sub>-OCOCZ=CH<sub>2</sub>

CH2 = CZCOO-(CH2)m-O-(O)-CH2O-(H)-(CH2)n-OCOCZ=CH2

【0046】(上記式中、Zは水素原子またはメチル基 \*ン環を表す。)を表し、mは1、3または5を表し、nは2、4または 30 【0047】6を表し、シクロヘキサン環はトランスーシクロヘキサ\* 【化27】

【0048】(上記式中、Zは水素原子またはメチル基 を表し、mは2、4または6を表し、nは1、3または 5を表し、シクロヘキサン環はトランスーシクロヘキサ ン環を表す。) これらのジアクリレートの中でも、一般\*30

\*式(a)~(c) [0049] 【化28】

 $CH_2 = C2^1C000H_2 - (C) - CH_2CH_2000CZ^2 = CH_2$  (a)

CH2=CZCOO-(CH2)m-(O)-CH2O-(H)-O-(CH2)n-OCOCZ=CH2

 $CH_2 = CZ^1COO(CH_2)_6O - COO - COO-CH_2CH_2OCOCZ^2 = CH_2$  (c)

【0050】(式中、Z1及びZ2はそれぞれ独立的に、 新規化合物であり、本発明はこれらの化合物も提供す る。

【0051】本発明で使用する液晶性骨格を有するジア クリレートは、ネマチック液晶およびカイラル物質中 に、1~20重量%の割合で溶解するのが好ましく、さ らに好ましくは1~3重量%の割合で溶解するのが好ま

【0052】また、ネマチック液晶およびカイラル物質 と、液晶性骨格を有するジアクリレート化合物との重合 体に、紫外線照射による該液晶性骨格を有するジアクリ※50 ルジメチルケタール(チバ・ガイギー社製「イルガキュ

※レート化合物の重合硬化を促進する目的で、光重合開始 水素原子またはメチル基を表す。)で表される化合物は 40 剤を溶解させてもよく、その濃度は、液晶性骨格を有す るジアクリレート化合物に対して、1~20重量%が好 ましく、さらに好ましくは2~10重量%である。 【0053】上記重合開始剤としては、例えば、2-ヒ ドロキシー2-メチルー1-フェニルプロパン-1-オ ン (メルク社製「ダロキュア1173」)、1ーヒドロ キシシクロヘキシルフェニルケトン (チバ・ガイギー社 製「イルガキュア184」)、1-(4-イソプロピル

> フェニル) -2-ヒドロキシ-2-メチルプロパン-1 ーオン (メルク社製「ダロキュア1116」)、ベンジ

ア651」)、2-メチル-1-[4-(メチルチオ) フェニル] -2-モルホリノプロパノン-1 (チバ・ガ イギー社製「イルガキュア907」)、2,4-ジエチ ルチオキサントン(日本化薬社製「カヤキュアDET X」) とp -ジメチルアミノ安息香酸エチル (日本化薬 社製「カヤキュアEPA」) との混合物、イソプロピル チオキサントン (ワードプレキンソップ社製「カンタキ ュアITX」)とロージメチルアミノ安息香酸エチルと の混合物等が挙げられる。

23

【0054】本発明で使用する基板は、堅固な材料、例 10 えば、ガラス、金属等であってもよく、柔軟性を有する 材料、例えば、プラスチックフィルムの如きものであっ てもよい。そして、その少なくとも一方は透明性を有 し、それらの2枚の間に挟持される液晶/高分子複合体 を外界から視覚させるものでなければならない。ただ し、完全な透明性を必須とするものではない。

【0055】2枚の電極間の間隔は、2~20µmが好 ましく、4~8 µ mが特に好ましい。電極間に電圧を印\* \*加する手段としては、通常の液晶表示素子に使用される 駆動手段が使用でき、印加電圧は0.5~50Vの交流 電圧が好ましく、0.5~10Vがさらに好ましい。 【0056】本発明で用いる基板に施す配向処理として は、例えば、透明電極に被覆したポリイミド等の有機薄 膜のラビング処理、またはSiOの斜方蒸着等、この技 術分野における通常の知識を有するものにとって既知で ある配向処理法が挙げられる。

24

[0057]

【実施例】以下、本発明の実施例を示し、本発明をさら に具体的に説明する。しかしながら、本発明はこれらの 実施例に限定されるものではない。なお、以下の合成 例、実施例、調製例、比較例において「%」は「重量 %」を表す。

【0058】(実施例1) ジアクリレート(1)の合

[0059]

【化29】

CH2=CHCOOCH2-(())-COO-(())-CH2CH2OCOCH=CH2

【0060】(第1段階) 中間体(1)の合成 [0061] 【化30】

CH2=CHCOOCH2CH2-(())-OH

【0062】2-(ヒドロキシフェニル)エチルアルコ ール10.0g、アクリル酸20.75g、およびp-トルエンスルホン酸3gを、ベンゼン150ml中に溶解 し、ディーンスターク水分離器を用いて生成する水分を 分離しながら10時間加熱還流した。室温まで冷却後、 反応液を水洗し、ベンゼンを減圧留去して12.6gの 粗生成物を得た。これをシリカゲルカラムクロマトグラ フィー (酢酸エチル: n-ヘキサン=1:1、Rf= 0.53)を用いて精製し、10.3gの中間体(1) を得た。

【0063】(第2段階) 中間体(2)の合成 [0064] 【化31】

CH<sub>2</sub>=CHCOOCH<sub>2</sub>-(C)-COOH

【0065】4-ヒドロキシメチル安息香酸5.0g、 アクリル酸7.4g、pートルエンスルホン酸3.8 g、ヒドロキノン1.1gを、ベンゼン100mlに溶解 し、ディーンスターク水分離器を用いて生成する水分を 分離しながら5時間加熱還流した。室温まで冷却後、反 応液を水洗し、ベンゼンを減圧留去して10.4gの粗 生成物を得た。これをシリカゲルカラムクロマトグラフ  $\alpha$ ー(酢酸エチル: $n-\Delta$ キサン=1:1、Rf=0. 45) およびn-ヘキサン50mlと酢酸エチル18mlの 混合溶媒からの再結晶により精製して2.7gの中間体※50 を減圧留去して、4.1gの粗生成物を得た。これをエ

※(2)を得た。

【0066】(第3段階) ジアクリレート(1)の合

中間体(2)1.0g、2,6-ジ-tert-ブチルフェ ノール 0.01gに塩化チオニル4㎡、さらにジメチ ルホルムアミドロ. 01gを加えて、室温で10分間撹 拌した後、未反応の塩化チオニルを減圧留去してテトラ ヒドロフランを15ml加えた。この溶液に、中間体 (1) 0. 93gとトリエチルアミン1. 06gをテト 30 ラヒドラフラン20mlに溶解させた溶液を5分間かけて 滴下して後、さらに4時間撹拌した。この反応液を塩化 メチレンを用いて抽出し、有機層を水洗後、有機溶媒を 減圧留去して1.7gの粗生成物を得た。これをシリカ ゲルカラムクロマトグラフィー (酢酸エチル: n-ヘキ サン=1:5、Rf=0.21) およびエタノール10 山からの再結晶により精製して0.7gのジアクリレー ト (1)を得た。融点を測定したところ、79℃であっ た。

【0067】(合成例) ジアクリレート(2)の合成 [0068]

【化32】

【0069】アクリル酸2-ヒドロキシエチル2.8 g、トリエチルアミン4.9gをテトラヒドロフラン1 5回に溶解後、この溶液に4,4'ービフェニルジカル ボニルクロリド3.0gを溶解させた10mlのTHF溶 液を5分間かけて滴下した。さらに、3時間撹拌後、塩 化メチレンを用いて抽出し、有機層を水洗後、有機溶媒

タノール20mlからの再結晶により精製して2.2gの ジアクリレート(2)を得た。融点を測定したところ、 72℃であった。

2.5

\*成 [0071] 【化33】

【0070】(実施例2) ジアクリレート(3)の合\*

 $CH_2=CHCOOC_2H_4-()-OCO-(H)-COO-()-C_2H_4OCOCH=CH_2$ 

【0072】トランス-1、4-シクロヘキサンジカル ボン酸0.5gに、塩化チオニル4回、さらにジメチル ホルムアミドロ. 01gを加えて、室温で30分間撹拌 ドロフランを10回加えた。この溶液に、中間体(1) 1.11gとトリエチルアミン1.40gをテトラヒド ロフラン20mlに溶解させた溶液を5分間かけて滴下し て後、さらに4時間撹拌した。この反応液を塩化メチレ ンを用いて抽出し、有機層を水洗後、有機溶媒を減圧留 去して1.6gの粗生成物を得た。これをエタノール1※

※8mlからの再結晶により精製して1.0gのジアクリレ ート(3)を得た。この化合物はモノトロピックなネマ チック液晶相を有し、等方性液体相からネマチック相に した後、未反応の塩化チオニルを減圧留去してテトラヒ 10 126℃で転移し、結晶相から等方性液体相に132℃ で転移した。

【0073】(実施例3) ジアクリレート(4)の合

[0074] 【化34】

CH2=CHCOO(CH2)6O-(O)-COO-(O)-CH2CH2OCOCH=CH2

【0075】(第1段階) 中間体(3)の合成 [0076] 【化35】

HO(CH<sub>2</sub>)<sub>6</sub>O-((())-COOH

【0077】4-ヒドロキシ安息香酸20.0gにエタ ノール60m1、及び55m1の水に溶解した水酸化ナ トリウムを加えて攪拌した。これにヨウ化カリウム1. 8gと6-クロロ-1-ヘキサノール14.4gを加え て20時間加熱還流した。加熱還流後、反応溶液に20 Omlの水を加えてから、反応溶液を希塩酸水溶液を用 いて中和した。反応溶液中に生成した沈澱物を沪取し、 これを55mlのエタノールから再結晶して19.9g の中間体(3)を得た。

中間体(4)の合成 【0078】(第2段階) [0079] 【化36】

【0080】中間体(3)16.0g、アクリル酸1 5.0g、p-トルエンスルホン酸8.0g、ヒドロキ ノンO. 5gを、ペンゼン210mlに溶解し、ディー 40 【0083】 ンスターク水分離器を用いて生成する水分を分離しなが ら12時間加熱還流した。室温まで冷却後、反応液を水★

★洗し、ベンゼンを減圧留去して34.6gの粗生成物を 20 得た。これをヘキサン150m1とジクロロメタン50 m1の混合溶媒からの再結晶により精製して13.6g の中間体(4)を得た。

【0081】(第3段階) ジアクリレート(4)の合

中間体(4)0.75g、1,2-ジ-tert-ブチルフ ェノール0.01gに塩化チオニル2.2m1、更にジ メチルホルムアミド0.01gを加えて、室温で10分 間攪拌した後、未反応の塩化チオニルを減圧留去してト ルエン10mlを加えた。この溶液を、中間体(1)

30 0.49gとピリジン0.8gを溶解させた20mlの トルエン溶液に5分間かけて滴下した。更に2時間攪拌 後、有機層を水洗、更に有機層を減圧留去して1.10 gの粗生成物を得た。これをシリカゲルカラムクロマト グラフィー (酢酸エチル: n-ヘキサン=1:2、Rf =0.47)及びエタノール5mlからの再結晶により 精製して、0.22gのジアクリレート(4)を得た。 融点を測定したところ42℃であった。

【0082】(調製例) ネマチック液晶組成物(A) の調製

【化37】

【0084】からなるネマチック液晶組成物(A)を調 あった。

転移温度 68.7℃(N-I)

 $n_e = 1.702$ 

 $n_0 = 1.513$ 

 $\Delta n = 0.189$ 

 $\Delta \varepsilon = 7.17$ 

以下、参考例1~4において、本発明で使用する液晶性 骨格を有するジアクリレート化合物を用いた場合の液晶 表示素子の傾斜配向角を測定した。また、参考例5にお いて、液晶性骨格を有していないジアクリレート化合物 40 ていないことを確認した。また、この液晶表示素子の傾 を用いた場合の液晶表示素子の傾斜配向角を測定した。 測定した結果は、表1に示した。

【0085】(参考例1)液晶組成物(A)97%と合 成例1で合成したジアクリレート(1)3%のネマチッ ク液晶組成物を作製し、ネマチック-等方性液体転移温 度を測定したところ62.4℃であった。このネマチッ ク液晶組成物に、ジアクリレート(1)の量に対して8 %に当たる量の重合開始剤「イルガキュア651」(チ バ・ガイギー社製ベンジルジメチルケタール)を加えて 混合物を作製し、ポリイミド配向膜を形成したセルギャ\*50 レート(2)3%のネマチック液晶組成物のネマチック

\*ップ10µmのアンチパラレルセルに注入した。そし 製した。この液晶組成物の物性は、以下に示すとおりで 30 て、この混合物が、前記セル中でラビング方向に配向し ているのを偏光顕微鏡観察により確認した。

> 【0086】前記セルに周波数1KHz、電圧1Vの正弦 波を印加しながら、28℃の温度で紫外線を照射してジ アクリレート化合物を重合させて液晶表示素子を作製し た。重合はメタルハライドランプ (120W/cm²) の 下を4m/分の速度で2回通過させ、1500mJ/cm² に相当するエネルギーを照射することによって行った。 【0087】得られた液晶表示素子を偏光顕微鏡で観察 した結果、液晶分子の配向は均一で紫外線照射後も乱れ 斜配向角を、プレチルト角を測定するのに用いられてい るクリスタルローテーション法を適用して測定した。3 mずつ間隔をおいて3ケ所の測定をした結果、その値は それぞれ、2.8°、2.9°、2.9°であった。こ の結果から、液晶表示素子内での液晶の配向が乱れてい ないことは明らかである。

> 【0088】 (参考例2) 参考例1においてジアクリレ ート(2)を使用した以外は参考例1と同様にして、液 晶表示素子を得た。液晶組成物(A)97%とジアクリ

-等方性液体転移温度は、62.4℃であった。

【0089】また、この液晶表示素子を偏光顕微鏡で観 察した結果、液晶分子の配向は均一で紫外線照射後も乱 れていないことを確認した。3㎜ずつ間隔をおいて3ケ 所の測定をした傾斜配向角の値は、それぞれ3.1°、 3. 2° 、3. 2° であった。

29

【0090】(参考例3)参考例1においてジアクリレ ート(3)を使用した以外は参考例1と同様にして液晶 表示素子を得た。液晶組成物 (A) 97%とジアクリレ ート(3)3%のネマチック液晶組成物のネマチックー 10 【化38】 等方性液体転移温度は、66.7℃であった。

\*【0091】また、この液晶表示素子を偏光顕微鏡で観 察した結果、液晶分子の配向は均一で紫外線照射後も乱 れていないことを確認した。3㎜ずつ間隔をおいて3ケ 所の測定をした傾斜配向角の値は、それぞれ3.1°、 3. 1° 、3. 1° であった。

【0092】(参考例4)参考例1において、特開昭6 3-64029号公報に記載の液晶性ジアクリレート (5)

[0093]

【0094】を使用した以外は参考例1と同様にして、 液晶表示素子を得た。液晶組成物(A)97%とジアク リレート(4)3%のネマチック液晶組成物のネマチッ クー等方性液体転移温度は、69.0℃であった。ま た、この液晶表示素子を偏光顕微鏡で観察した結果、液 晶分子の配向は均一で、紫外線照射後も乱れていないこ た傾斜配向角の値は、それぞれ5.0°、5.0°、 5.0°であった。

【0095】(参考例5)参考例1においてジアクリレ ートとして液晶性骨格を有していないジアクリレート (6)

[0096]

【化39】

【0097】を使用した以外は参考例1と同様にして液 品表示素子を得た。液晶組成物 (A) 97%とジアクリ レート(5)3%のネマチック液晶組成物のネマチック とを確認した。3㎜ずつ間隔をおいて3ケ所の測定をし 20 −等方性液体転移温度は、59.3℃であった。この液 晶表示素子を偏光顕微鏡で観察した結果、液晶分子の配 向が乱れている場所があることを確認した。また、3mm ずつ間隔をおいて3ケ所の測定をした傾斜配向角の値 は、それぞれ1.2°、5.0°、4.4°であった。 [0098]

【表1】

\*

	アクリレート	測定点	傾斜配向角	セル平均の傾斜配向角
参考例1	ジアクリレート (1)	1 2 3	2. 8° 2. 9° 2. 9°	2. 9*
参考例2	ジアクリレート (2)	1 2 3	3. 1° 3. 2° 3. 2°	3. 2*
参考例3	ジアクリレート (3)	1 2 3	3. 1° 3. 1° 3. 1°	3. 1*
参考例4	ジアクリレート (5)	1 2 3	5. 0° 5. 0° 5. 0°	5. 0*
参考例5	ジアクリレート (6)	1 2 3	1. 2° 5. 0° 4. 4°	3. 5*

【0099】表1に示した液晶表示素子の傾斜配向角か ら明らかなように、液晶性骨格を有するジアクリレート 化合物 (ジアクリレート (1)~(5))は、液晶性骨 格を有していないジアクリレート化合物(ジアクリレー ト(6))に比較して、液晶分子の配向の均一性が優れ ている。

【0100】(実施例4)液晶組成物(A)にペラルゴ ン酸コレステロールを2.4%加えてカイラル混合物を 作製し、ピッチを測定したところ8.53µmであっ た。このカイラル混合物98%と合成例1で合成したジ アクリレート(1)2%のネマチック液晶組成物を作製 した。このネマチック液晶組成物に、ジアクリレート (1)の量に対して8%にあたる量の重合開始剤「イル ガキュア651」 (チバ・ガイギー社製ベンジルジメチ ルケタール)を加えて混合物を作製し、2枚の基板上の セルギャップ4.9μmのTNセルに注入した。このセ ルに周波数1KHz、電圧8Vの正弦波を印加しながら、 28℃の温度で紫外線を照射してジアクリレート化合物 を重合させて液晶表示素子を作製した。重合はメタルハ ライドランプ (120W/cm²) の下を4m/分の速度 で2回通過させ、1500mJ/cm²に相当するエネルギ ーを照射することによって行なった。直交する2枚の偏 光板の間に得られた液晶表示素子を置き、これに電圧を 印加したところ、動作するのが確認できた。また、偏光 顕微鏡観察下、得られた液晶表示素子に電圧を印加して\*50 態が均一で、かつ高いプレチルト角を有する液晶表示素

\*も、ストライプドメインの発生は確認されなかった。

【0101】(比較例1)液晶組成物(A)にペラルゴ ン酸コレステロールを2.4%加えてカイラル混合物を 作製し、ピッチを測定したところ8.53μmであっ た。この混合物をポリイミド配向膜を形成したセルギャ 30 ップ4.9 μmのTNセルに注入して液晶表示素子を得 た。直交する2枚の偏光板の間に得られた液晶表示素子 を置き、これに電圧を印加したところ、動作するのが確 認できた。しかし、偏光顕微鏡観察下、得られた液晶表 示素子に電圧を印加すると、ストライプドメインが発生 した。

【0102】 (実施例5) 実施例4においてジアクリレ ートとして実施例3で合成したジアクリレート(4)を 使用した以外は実施例4と同様にして液晶表示素子を得 た。直交する2枚の偏光板の間に得られた液晶表示素子 配向方向が270°であるポリイミド配向膜を形成した 40 を置き、これに電圧を印加したところ動作するのが確認 出来た。また偏光顕微鏡観察下、得られた液晶表示素子 に電圧を印加しても、ストライプドメインの発生は確認 されなかった。

> 【0103】以上の結果から、本発明の液晶表示素子 は、高いプレチルト角を有する液晶表示素子と同様にス トライプドメインが発生せず、また配向の均一性も優れ ていることは明らかである。

### [0104]

【発明の効果】本発明の液晶表示素子は、液晶の配向状

子と同様の特性を有する液晶表示素子であり、TN型、STN型表示素子への応用が可能である。

34